PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number: 10204217 A

(43) Date of publication of application: 04.08.98

(51) Int. Cl

C08L 9/06

B60C 1/00 C08L 21/00

(21) Application number: 10016402

(22) Date of filing: 12.01.98

(30) Priority:

17.01.97 DE 97 19701488

(71) Applicant

BAYER AG

(72) Inventor.

OBRECHT WERNER SCHOLL THOMAS EISELE ULRICH JESKE WINFRIED **WENDLING PETER** SCHMIDT ADOLF

(54) RUBBER MIXTURE CONTAINING SBR RUBBER **GEL**

(57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain the subject mixture comprising a styrene/butadiene rubber gel and a rubber containing double bonds and capable of producing a vulcanization product advantageous in both a rolling-resistant property and a gripping property in a wet state.

SOLUTION: This rubber mixture comprises (A) 1-100 pts.wt., preferably 5-75 pts.wt., of a styrene/butadiene copolymer rubber gel having a particle diameter of 5-1000nm and a swelling index of 1-15 in toluene, (B)

100 pts.wt. of a carbon-carbon double bond-having rubber preferably comprising natural rubber or a synthetic rubber and having carbon-carbon double bonds corresponding to an iodine value of at least 2, preferably 5-470, and a Mooney viscosity: ML 1+4/100°C (DIN 53 523) of 10-150, and, if necessary, (C) a filler, an auxiliary substance for the rubber, etc. A vulcanization product obtained from the mixture has a high dynamic attenuating property at low temperature and a low dynamic attenuating property at high temperature, and can advantageously used for tire treads, shoe soles, sealing rings, etc.

COPYRIGHT: (C)1998,JPO

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平10-204217

(43)公開日 平成10年(1998)8月4日

(51) Int.Cl.6		識別記号	F I	
C08L	9/06		C08L 9/06	
B60C	1/00	•	B60C 1/00	A
C08L	21/00		C08L 21/00	

舞杏讃求 未讃求 讃求項の数6 FD (全 8 頁)

		著 堂崩冰	木間水 間水点の数6 ドリ (主 6 員)
(21)出願番号	特顯平10-16402	(71)出願人	390023607 パイエル・アクチエンゲゼルシヤフト
(22)出顧日	平成10年(1998) 1 月12日		BAYER AKTIENGESELLS CHAFT
(31)優先権主張番号	19701488.7		ドイツ連邦共和国デー51368 レーフエル
(32)優先日	1997年1月17日	٠.	クーゼン(番地なし)
(33)優先権主張国	ドイツ(DE)	(72)発明者	ベルナー・オプレヒト
			ドイツ47447メルス・ホルダーベルガーシ
			ユトラーセ108
		(74)代理人	弁理士 小田島 平吉 (外1名)

最終頁に続く

(54) [発明の名称] SBRゴムゲルを含有するゴム混合物

(57)【要約】

【課題】 本発明の目的は、濡れた状態での良好なグリップ性を示しそして低い転がり抵抗を有する自動車タイヤトレッドを製造するために用いることができるゴム混合物を提供することである。

【解決手段】 本発明によれば、少なくとも1種のスチレン/ブタジエンゴムゲル(A)と少なくとも1種の、二重結合を含有するゴム(B)と、そして任意に更に充填剤とゴム用助剤物質とから製造されるゴム混合物であって、−20℃~+20℃の温度では異常に高い減衰性(high damping)を、同時に40℃~80℃の温度では異常に低い減衰性(low damping)を示す加硫物を製造するのに特に好適であり、それ故に、濡れた状態での良好なグリップ性を示しそして低い転がり抵抗を有する自動車タイヤトレッドを製造するために特に好適であるゴム混合物が提供される。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 少なくとも1種のスチレン/ブタジエンゴムゲル(A)と少なくとも1種の、二重結合を含有するゴム(B)と、そして任意に更に充填剤とゴム用助剤物質とから製造され、スチレン/ブタジエンゴムゲル(A)の含有量が、C=C二重結合を含有するゴム100重量部に対して1~100重量部であるゴム混合物。

【請求項2】 スチレン/ブタジエンゴムゲル(A)が、トルエン膨潤指数1~15を有することを特徴とする請求項1に記載の混合物。

【請求項3】 スチレン/ブタジエンゴムゲル(A)が、粒子サイズ5~1000nmを有することを特徴とする請求項1及び2のいずれかに記載の混合物。

【請求項4】 スチレン/ブタジエンゴムゲル(A)の 含有量が、C=C二重結合を含有するゴム100重量部 に対して5~75重量部であることを特徴とする請求項 1~3のいずれかに記載のゴム混合物。

【請求項5】 請求項1に記載のゴム混合物の、ゴム加 硫物の製造のための使用。

【請求項6】 請求項1に記載のゴム混合物の、成型製 20 品特にタイヤトレッドの製造のための使用。

【発明の詳細な説明】

【0001】本発明は、C=C二重結合を含有するゴムとスチレン/ブタジエンゴムゲル(SBRゲル)との混合物並びにそれから製造される加硫物に関する。その加硫物は、-20℃~+20℃の温度では異常に高い減衰性(high damping)を、そして40℃~80℃の温度では異常に低い減衰性(low damping)を示し、それ故に、濡れた状態での良好なグリップ性(good grip)とそして低い転がり抵抗を示す自動車タイヤトレッドを製造するのに特に好適である。

【0002】文献には、タイヤの転がり抵抗を減少させ るために設計された数多くの手段が記載されており、と りわけ、 C=C二重結合を含有するゴムから製造され るタイヤトレッドにおけるポリクロロプレンゲル(DE-A 405 216)とポリブタジエンゲル(DE-A 42 20 563)の使用 が含まれている。ポリクロロプレンを使用することの不 利益は、このゴムが高価であること、ポリクロロプレン は高密度であること、塩素含有成分がスクラップタイヤ のリサイクリングにおいて引き起こすと考えられ得る生 態学的な不利益から生じる。DE-A 42 20 563 に記載の ポリブタジエンゲルにはこれらの不利益はないが、この 場合には、動的減衰性(dynamic damping)が、低温(-20℃~+20℃)、高温(40℃~80℃)の両方に おいて低下し、このことは実際上、転がり抵抗に関する 有利性は、同時に濡れた状態でのタイヤグリップ性に関 する不利益を伴うということを意味する。GP-PS 1 078 400に記載の硫黄架橋ゴムゲル(sufur-cross-linked rub ber gells)は、強化効果を持っていない、そしてそれ故 この用途には適していない。

【0003】驚くべきことに、C=C二重結合を含有し、特定のSBRゲルで充填されたゴム加硫物が、低温では高い動的減衰性(dynamic damping)を、そして高温では低い動的減衰性を有しており、転がり抵抗と濡れた状態でのグリップ性の両方に関して有利性が得られる結果になることが見出された。特に良好な性質が、ポリブタジエンゴムを含有するゴム混合物中でSBRゲルを使用する場合に得られる。

【0004】従って本発明は、少なくとも1種のスチレン/ブタジエンゴムゲル(A)と少なくとも1種の、二重結合を含有するゴム(B)と、そして任意に更に充填剤とゴム用助剤物質(auxiliary substances)とから製造され、スチレン/ブタジエンゴムゲル(A)の含有量が、C=C二重結合を含有するゴム100重量部に対して1~100重量部、好ましくは5~75重量部である混合物を提供する。

【0005】スチレン/ブタジエンゴムゲル(A)は、 SBRー スチレンを1~80重量%、好ましくは5 ~50重量%含有するスチレン/ブタジエン共重合体、 及び/又は

XSBRー アクリル酸、メタクリル酸、アクリルアミド、メタクリルアミド、Nーメトキシメチルメタクリル酸アミド、Nーアセトキシメチルメタクリル酸アミド、アクリロニトリル、ジメチルアクリルアミド、アクリル酸ヒドロキシエチルのはうな、追加の極性不飽和モノマーとのスチレン/ブタジエン共重合体及びグラフト重合体であって、スチレンを1~75重量%そして共重合した極性モノマーを1~20重量%含有する共重合体を架橋させて製造されるミクロゲルを指すと理解される。

【0006】スチレン/ブタジエンゴムゲルは、粒子直径(particle diameters) 5~1000nm、好ましくは20~400nm (DIN53206によるDVN値)と、トルエン中の膨潤指数(swelling indices) (Qi)1~15、好ましくは1~10を有する。膨潤指数は、ゲルの溶剤含有時(20000回/分での遠心分離後)の重量と乾燥時の重量から計算される。

【0007】Qi ゲルの濡れ重量/ゲルの乾燥時重量

・ 膨潤指数測定の一例として、SBRゲル250mgをトルエン25ml中で24時間振とうしながら膨潤させた。ゲルを遠心分離にかけ、秤量し、次いで70℃で恒量になるまで乾燥し、再秤量した。

【0008】出発製品のスチレン/ブタジエンゴムは、好ましくは乳化重合で製造される。この関係では、例えば、I. Frnta, Elastomers and Rubber Compounding Materials, Elsevier, Amsterdam 1989, pp 88 to 92. を参照。

【0009】出発製品のゴムを架橋してスチレン/ブタ 50 ジエンゴムゲルを形成する反応はラテックス(latex)状

態で行われる。これは、重合を高変換率まで継続することの結果として重合中に起こり得るし、高い内部変換率での重合の結果としてモノマー(monomer)供給工程でも起こり得るし、重合後の後架橋の結果としても起こり得るし、両方のプロセスを組み合わせることもできる。出発製品のゴムを調節剤を存在させずに重合して製造することもできる。

【0010】スチレン/ブタジエンゴムは、架橋作用を 持つ多官能化合物との共重合によって架橋することもで きる。好ましい多官能コモノマー(comonomer)は、少な くとも2個の好ましくは2~4個の共重合可能なC=C 2重結合を持った化合物であり、その例として、ジイソ プロペニルベンゼン、ジビニルベンゼン、ジビニルエー テル、ジビニルスルフォン、フタル酸ジアリル、シアヌ ル酸トリアリル、イソシアヌル酸トリアリル、1、2ー ポリブタジエン、N, N'ーmーフェニレンマレイミド 及び/又はトリメリット酸トリアリルがある。次の化合 物が更に考慮に入れられる:多価の、好ましくは2価~ 4価の、アクリレート(acrylate)及びメタクリレート(m ethacrylate)、エチレングリコール、プロパンジオール 20 -1, 2、ブタノール、ヘキサンジオールの如きC2~ C10アルコール、2~20の、好ましくは2~8の、オ キシエチレン単位を持つポリエチレングリコール、ネオ ペンチルグリコール、ビスフェノールA、グリセリン、 トリメチロールプロパン、ペンタエリスリトール、ソル ビトール、そして脂肪族ジオール、ポリオールと、マレ イン酸、フマル酸そして/又はイタコン酸とから製造さ れる不飽和ポリエステル類。

【0011】スチレン/ブタジエンゴムは、それを架橋 作用を持つ化学薬品で後架橋することにより、ラテック ス形態で架橋しSBRゴムゲルを形成することもでき る。好適な架橋作用を持つ化学薬品は、例えば、有機過 酸化物例えば過酸化ジクミル、過酸化tーブチルクミ ル、ビスー(tーブチルーペルオキシーイソプロピル) ベンゼン、過酸化ジーtープチル、過酸化ベンゾイル、 過酸化2、4ージクロルベンゾイル、過安息香酸tーブ チル、そして、アゾビスイソブチロニトリルとアゾビス シクロヘキサンニトリルのような有機アゾ化合物、そし てジメルカプトエタン、1、6ージメルカプトヘキサ ン、1,3,5ートリメルカプトトリアジンのようなジ メルカプト化合物とポリメルカプト化合物、そしてビス ークロルエチルホルマールと多硫化ナトリウムのメルカ プト停止反応生成物のようなメルカプト停止多硫化ゴム である。後架橋工程に対する適温は、当然架橋剤の反応 性に依存し、任意に高圧で、室温から約170℃である ことができる。この点に関しては、Houben-Wey!、Metho den der organischen Chemie [Methods in Organic Che mistry], 4th edition, Vol. 14/2, p. 848. 参照。過 酸化物が、特に好ましい架橋剤である。

【0012】後架橋の前、後架橋中又は後架橋後にラテ 50

ックス形態で粒子を大きくすることも所望ならば可能で ある。

【0013】有機溶媒中で製造されたスチレン/ブタジエンゴムも又スチレン/ブタジエンゴムゲルの製造のための出発製品となり得る。この場合、そのゴム溶液を水の中で、任意に乳化剤を用いて乳化し、その後得られた乳化物を、有機溶媒を除去する前又は除去した後で、適当な架橋剤を用いて架橋することを推奨する。上記で示した架橋剤が、好適な架橋剤である。

【0014】好ましいゴム(B)は、少なくとも2、好ましくは $5\sim470$ の沃素価に相当する二重結合を含有する。沃素価は一般的にWijs、DIN 53 241、Part 1に従って酸性エタノール中で塩化沃素を添加して定量する。沃素価の定義は、ある物質100g中に化学的に結合した沃素のグラム数である。

【0015】ゴム(B)は、一般的に10~150の、 好ましくは20~120のムーニー粘度 ML 1+4/100℃ (DIN 53 523)を有する。

【0016】天然ゴムに加えて、合成ゴムも好ましいゴム(B)である。好ましい合成ゴムは例えば、I. Frnta, Elastomers and Rubber Compounding Materials, Elsevier, New York 1989 又は Ullmanns' Encyclopedia of Industrial Chemistry, Vol. A23, VCH Verlagsges ellschaft, Weinheim 1993に記載されている。それらは、就中、次のゴム:

BRー ポリプタジエン

ABRー ブタジエン/アクリル酸ーC1-4アルキ ルエステル 共重合体

IRー ポリイソプレン

SBRー スチレンを1~60重量%、好ましくは 2~50重量%含有するスチレン/ブタジエン共重合体 XSBRー アクリル酸、メタクリル酸、アクリロニトリル、アクリル酸ヒドロキシエチル及び/又はメタクリル酸ヒドロキシエチルとのスチレン/ブタジエン共重合体及びグラフト重合体であって、スチレンを2~50重量%そして共重合した極性モノマーを1~30重量%含有する共重合体

IIR- イソプチレン/イソプレン 共重合体 NBR- アクリロニトリルを $5\sim6$ 0 重量%、好 ましくは $10\sim5$ 0 重量%含有するブタジエン/アクリロニトリル共重合体

HNBRー 最高98.5%までの二重結合が水素化されている部分水素添加NBRゴム

EPDM- エチレン/プロピレン/ジエン 共重合体及びその混合物を含む。

【0017】天然ゴム、乳化法SBRゴム及びガラス転移温度が-50℃を越え、任意に、シリルエーテル又は、例えばEP-A 447 066に記載されているような他の官能基で変成された溶液法SBR、高いcis-1,4含量(>90%)を持つ、ニッケル、コバルト、チタン、又はネ

30

5

オジムをベースとする触媒を用いて製造されたポリブタ ジエンゴム、ビニルを0~75%含有するポリブタジエ ンゴム及びそれらの混合物は、自動車タイヤ等の製造の ために、特に興味深い。

【0018】スチレン/ブタジエンゴムゲル(A)と二 重結合を含有するゴム(B)とから製造される、本発明 のゴム混合物は、追加的に更に充填剤を含有することが 出来る。

【0019】次の充填剤は、本発明に従ってゴム混合物 と加硫物を製造するのに特に適した充填剤である:

カーボンプラック。この場合に使用されるカーボ ンプラックは、ランプブラック(lamp black)法、ファー ネスブラック(furnace black)法又はチャンネルブラッ ク(channel black)法で製造され、BET表面積20~ 200m²/gを有し、例えばSAF, ISAF, II SAF, HAF, FEF又はGPFカーボンブラックで ある、

例えばケイ酸塩溶液を沈殿させるか、ハロゲン化 ケイ素の炎加水分解によって製造され、比表面積が5~ $1000 \,\mathrm{m}^2/\mathrm{g}$ 好ましくは $20 - 400 \,\mathrm{m}^2/\mathrm{g}$ (BE) T表面積)であり、1次の粒子サイズが5~400nm である高分散シリカ。このシリカは、任意に、アルミニ ウム、マグネシウム、カルシウム、バリウム、そして亜 鉛の酸化物及びチタン酸化物のような他の金属酸化物と の混合酸化物としても存在することができる。

[0020] -ケイ酸アルミニウム及び、ケイ酸マ グネシウム又はケイ酸カルシウムのようなアルカリ土類 金属のケイ酸塩の如き、BET表面積が20~400m ²/gであり、1次粒子サイズ(primary particle size) が5~400nmである合成シリカ、

- カオリンのような天然のケイ酸塩、及びその他の 天然に産出するシリカ、
- 酸化亜鉛、酸化カルシウム、酸化マグネシウムそ して酸化アルミニウムのような金属酸化物、
- 炭酸マグネシウム、炭酸カルシウムそして炭酸亜 鉛のような金属炭酸塩、
- 硫酸カルシウム及び硫酸バリウムのような金属硫 酸塩、
- 水酸化アルミニウム及び水酸化マグネシウムのよ うな金属水酸化物、
- ガラス繊維とガラス繊維製品(マット、押出し 品) 又はガラスのミクロビーズ(microbeads)、
- ポリクロロプレン及び/又はポリブタジエンをベ ースとした、粒子サイズ(particle size)が5~100 0 n mのゴムゲル。

【0021】記載した充填剤は単独でも混合してでも使 用できる。特に好ましい実施態様においては、ゴム

(B) 100重量部に対して、スチレン/ブタジエンゴ ムゲル (A) 10~100重量部を、任意成分としての

の充填剤 0. 4~100重量部と共に用いて、混合物を 製造する。

【0022】本発明のゴム混合物は、更に、ゴム工業に おいて公知であるゴム用助剤物質、例えば、架橋剤、反 応促進剤、酸化防止剤、熱安定剤、光安定剤、オゾン安 定剤、加工助剤、可塑剤、粘着付与剤、ブロッキング 剤、染料、顔料、ワックス、伸展剤、有機酸、難燃剤、 金属酸化物そしてトリエタノールアミン、ポリエチレン グリコール、ヘキサントリオール、四硫化ビスートリエ トキシシリルプロピル等のような充填剤活性化剤、を含 有することができる。

【0023】ゴム用助剤物質は、従来通りの、就中意図 された使用目的によって指定された量で使用する。従来 通りの量は、例えばゴム(B)に対して0.1~50重 量%の量である。

【0024】硫黄、硫黄発生剤又は過酸化物が従来型の 架橋剤として使用できる。本発明のゴム混合物は、更に 加硫促進剤を含有することができる。好適な加硫促進剤 の例は、メルカプトベンゾチアゾール類、メルカプトベ ンゾチアゾールスルフェンアミド類、グアニジン類、チ ウラム類、ジチオカルバミン酸塩、チオ尿素類そしてチ オカーボネート類である。加硫促進剤と硫黄又は過酸化 物は、ゴム(B)に対して0.1~10重量%、好まし くは0.1~5重量%の量で使用される。

【0025】本発明のゴム混合物は、100~200 ℃、好ましくは130~180℃の温度で、任意条件と して $10 \sim 200$ バール(bar)の圧力下で加硫される。

【0026】スチレン/プタジエンゴムゲル(A)とC =C二重結合を含有するゴム (B) とから製造されてい る本発明のゴム混合物は、1種以上の方法で製造するこ とが出来る:一つの可能性は当然ながら個々の固体成分 を混合することである。ロール、内部攪拌機そして配合 用押出し機が、この目的に適した装置の例である。しか しながら、スチレン/ブタジエンゴムゲルのラテックス を未架橋のゴムのラテックスと合同させることにより両 者を混合することも可能である。斯くして製造された本 発明の混合物は、通常は蒸発、沈殿、又は凍結凝固(US -PS 2187 146参照) によって分離することができる。本 発明の混合物は、そのラテックス混合物中に充填剤を混 入し、続いて仕上げ操作を行う結果として、ゴム/充填 剤配合物として直接的なやり方で得ることができる。

【0027】スチレン/ブタジエンゴムゲル(A)と二 重結合を含有するゴム (B) とから製造される本発明の ゴム混合物は、更に、追加の充填剤及び任意成分として のゴム用助剤物質と、ロール、内部攪拌機、配合用押出 し機のような従来型の混合装置中で混合することができ る。好ましい混合温度は約50~180℃である。

【0028】本発明によるゴム加硫物は、成型品を造る ために、例えば、ケーブル被覆剤、ホース、トランスミ カーボンブラック 0. 1~100重量部及び/又は淡色 50 ッションベルト、コンベアベルト、ロールカバー、タイ

ヤ、特にタイヤトレッド、靴底、シール用リング、防振 用構成部品の製造に、好適である。

[0029]

【実施例】

実施例 1

(a) ラテックス形態でのSBRゴムの架橋 重合によって組み込まれたスチレンを24重量%含有 し、粒子サイズ(particle size) 6 0 nm (DVN) と 固形分含有量37.1重量%を有するSBRラテックス (Baystal BL 1357、Bayer France、Port Jerome 製) 26,976gを、水6,708gで希釈した。過酸化 ジクミル150gを60℃でオートクレーブに添加し た。次いで混合物を窒素下で60℃で2時間攪拌し、そ の後150℃に加熱しその温度で45分間攪拌した。冷 却後、モノジュアクロス(monodur cloth) (孔径0.2 mm) を通して濾過した。ゴムラテックスの固形分含有 量は30重量%であり、ゲル粒子の膨潤指数は5であ り、粒子直径は60nmであった。

【0030】 (b) 架橋したSBRゴムと未架橋の天然ゴムとの混合

上記のように処理したゴムラテックス5kgを、固形分含有量30重量%の天然ゴムラテックス5kgと5%のロジン石鹸水溶液 (Dresinate 731、ハーキュレス製)300gとそしてVulkanox 4020 酸化防止剤 (Bayer AG 製)の10%水性分散液 (aqueous dispersion)150gから調製された混合物中に攪拌しながら添加した。

【0031】得られたラテックス混合物は、架橋ゴムと 天然ゴムとを1:1の重量比で含有していた。

【0032】 (C) ゴム混合物の凝固

ゴム混合物 3 k g を沈殿させるために、プロセス段階 (b) で得たラテックス混合物 10.45 k g を、Na C 125 g 、A $12(SO_4)_3 \times 18 H_2O40.8$ gそしてゼラチン 4.5 g を水 30 リットルに溶解した溶液の中に、pH を 10% 硫酸を加えることにより 4 に維持しながら、65% で攪拌下添加した。生成物を水で完全に洗浄し、70%で 2 日間真空乾燥した。

【0033】架橋SBRゴム粒子50重量%と天然ゴム 50重量%とから成るマスターバッチ(master batch)が 得られた。

【0034】実施例 2

重合によって組み込まれたスチレンを40重量%含有し、粒子サイズ115nm(DVN)と固形分含有量40.8重量%を有するSBRラテックス(SHQ6254)14,721gを、水5,370gで希釈した。過酸化ジクミル39gを60℃でオートクレーブに添加した。オートクレーブを密封し、窒素で5バール圧に加圧し、次いでその圧力を放出した。この手順を3回繰り返した。次いで混合物を60℃で2時間攪拌し、その後150℃に加熱しその温度で45分間攪拌した。冷却後、

モノジュアクロス(monodur cloth)(孔径0.2 mm)を通して濾過した。架橋ゴムラテックスの固形分含有量は30重量%であり、膨潤指数は7であり、粒子直径は115 nm (DVN)であった。

【0035】上記のように架橋したゴムラテックス5kgを、実施例1 b/cの方法に従い、天然ゴムラテックス(固形分含有量30重量%)5kgと混合し、凝固した。架橋SBRゴム粒子50重量%と天然ゴム50重量%とから成るマスターバッチが得られた。

10 【0036】 実施例 3

重合によって組み込まれたスチレンを40重量%含有し、粒子サイズ115nm (DVN) と固形分含有量40.8重量%を有するSBRラテックス (SHQ6254)14,721gを、水5,409gで希釈した。過酸化ジクミル60gを60℃でオートクレープに添加した。オートクレーブを密封し、窒素で5パール圧に加圧し、次いでその圧力を放出した。この手順を3回繰り返した。次いで混合物を60℃で2時間攪拌し、その後150℃に加熱しその温度で45分間攪拌した。冷却後、20モノジュアクロス(monodur cloth) (孔径0.2mm)

を通して濾過した。架橋ゴムラテックスの固形分含有量は30重量%であり、膨潤指数は5であり、粒子直径は115nm (DVN)であった。

【0037】上記のように架橋したゴムラテックス5kgを、実施例1 b/cの方法に従い、天然ゴムラテックス(固形分含有量30重量%)5kgと混合し、凝固した。架橋SBRゴム粒子50重量%と天然ゴム50重量%とから成るマスターバッチが得られた。

【0038】 実施例 4

30 重合によって組み込まれたスチレンを40重量%含有し、粒子サイズ115nm(DVN)と固形分含有量40.8重量%を有するSBRラテックス(SHQ6254)14,721gを、水5,479gで希釈した。過酸化ジクミル90gを60℃でオートクレーブに添加した。オートクレーブを密封し、窒素で5バール圧に加圧し、次いでその圧力を放出した。この手順を3回繰り返した。次いで混合物を60℃で2時間攪拌し、その後150℃に加熱しその温度で45分間攪拌した。冷却後、モノジュアクロス(monodur cloth)(孔径0.2mm)

か を通して濾過した。架橋ゴムラテックスの固形分含有量は30重量%であり、膨潤指数は4であり、粒子直径は115 nm(DVN)であった。

【0039】上記のように架橋したゴムラテックス5kgを、実施例1 b/cの方法に従い、天然ゴムラテックス(固形分含有量30重量%)5kgと混合し、凝固した。架橋SBRゴム粒子50重量%と天然ゴム50重量%とから成るマスターバッチが得られた。

【0040】 比較例 1

粒子サイズ140nm (DVN) と固形分含有量42. 50 5重量%を有するBRラテックス (SHQ6022) 1 Q

2,368gを、水5,315gで希釈した。過酸化ジクミル78.75gを60℃でオートクレーブに添加した。オートクレーブを密封し、窒素で5バール圧に加圧し、次いでその圧力を放出した。この手順を3回繰り返した。次いで混合物を60℃で2時間攪拌し、その後150℃に加熱しその温度で45分間攪拌した。冷却後、モノジュアクロス(monodur cloth)(孔径0.2 mm)を通して濾過した。架橋ゴムラテックスの固形分含有量は45重量%であり、膨潤指数は3であり、粒子直径は150 nm (DVN)であった。

【0041】 (b) 架橋したBRゴムと未架橋の天然ゴムとの混合

上記のように処理したゴムラテックス3,333kg を、固形分含有量30重量%の天然ゴムラテックス5k gと5%のロジン石鹸水溶液 (Dresinate 731、ハーキュレス製)300gとそしてVulkanox 4020 酸化防止剤 (Bayer AG製)の10%水性懸濁液150gから調製された混合物中に攪拌しながら添加した。

【0042】得られたラテックス混合物は、架橋ゴムと*

10

*天然ゴムとを1:1重の量比で含有していた。

【0043】 (C) ラテックスの凝固

ゴム混合物 3,0000 g を沈殿させるために、プロセス段階(b)で得たラテックス混合物 8.78 k g を、N a C 1 225 g、A 12 (SO4) 3×18 H2O4O.8 g そしてゼラチン 4.5 g を水 30 リットルに溶解した溶液の中に、p H を 10% 硫酸を加えることにより 4 に維持しながら、65℃で攪拌下添加した。生成物を水で完全に洗浄し、70℃で2日間真空乾燥した。

10 【0044】架橋SBRゴム粒子50重量%と天然ゴム 50重量%とからなるマスターバッチが得られた。

【0045】 比較例 2

GB-PS 1 078 400 の実施例 1 の方法によって製造された、硫黄架橋 SBR ゴムゲル (スチレン含有量 2 2 重量%、膨潤指数 3 3)の天然ゴム中への1:1 重量比での混合物。

【0046】 実施例 5

[0047]

【表1】

•	比較例	比較例	比較例	比較例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
•	1	2	3	4	A	В	C	D	E	F	G
天然ゴム TSR 5	25	0	0	25	25	0	0	25	25	25	25
Buna CB 24 (Bayer AG)	25	50	25	0	25	50	25	25	25	25	0
L-SBR Buna VSL 2525-	0 0	0	25	0	0	0	25	0	0	٥	0
(Bayer AG) 比較例1のゴム混合物	100	100	100	0	0	0	0	0	0	0	o
氏教例 1 00 3 公民日初											
比較例2のゴム混合物	O	0	0	150	0	0	0	0	0	0	0
製造実施例1のゴム 混合物 (SBRゲル)	0	0	0	0	100	100	100	0	0	0	0
製造実施例3のゴム 混合物 (SBRゲル)	0	0	0	0	0	0	0	0	100	0	0
製造実施例4のゴム 混合物 (SBRゲル)	0	0	0	0	0	0	0	0	0	100	100
Corax N 121 (Degussa)	30	30	0	0	30	30	0	30	30	30	0
Vulkasil S (Bayer AG)	0	0	30	0	0	0	30	0	0	0	0

[0048]

【表2】

11	比較例 1	比較例 1	比較例 1	比較例 I	実施例 A	実施例 B	実施例 C	実施例 D	実施例 E	実施例 F	実施例 G
	0	0	2.3	0	0	0	2.3	0	0	0	0
	3										

1.5 Antiluxし ワックス Vulkanox 4010 NA 酸化防止剤 t

77

(Bayer AG)

Silan Si 69 (Degussa) Renopal 450 可塑剤

Vulkanox HS酸化防止剂(Bayer 1

AG)

硫 黄 1.6 t ープチルメルカプトベンゾチアゾール

スルフェンアミド

1.3 1.3 Vulkacit NZ (Bayer AG) 0.8 0 0 ٥ 0 8.0 ジフェニルグアニジン Vulkacit D (Bayer AG)

加硫反応の動力学 (MDR 2000, 160°C) 9.5 9.6 9.3 9.7 7.7 8.7 9.5 9,8 14.1 t-90(160℃での加敬時間、分 (t 95 +5分)

21.4 22.4 19.3 18.5 8.4 24.5 20.8 20 19.2 21.6 21.3 引張強度 (Mpa) 466 471 659 491 456 429 450 407 411 667 (%) 452 破断伸び

【表3】 [0049]

		比較例 1	比較例 2	比較例 3	比較例 4	実施例 A	実施例 B	実施例 C	実施例		実施例 F	実施例
2000//4	びでのモジュラス	14	13.1	12.8	1.5	12	10.8	11.3	D 	E 12.2		7.5
(Mpa)	CCOESISX	14	13.1	12.0	1.3	12	10.8	11.3	10	12.2	12.3	1.5
	401											
硬度	(Shore A)	67	67	66	37	65	66	67	58	64	67	59
弾性率	(%) at 23°C	47	47	45	66	37	39	40	35	32	33	29
彈性率	(%) at 70°C	56	57	55	70	54	55	61	64	57	53	57
摩耗	(cm³) DIN 53 516	116	81	123	253	79	52	90	84	93	93	1 6 6

【0050】研究は、本発明によるスチレン/ブタジエ ンゴムゲルが、著しくより低い23℃での反発弾性値衝 撃レジリエンス (impact resilience) を与える (この より低い23℃での衝撃レジリエンスが濡れた状態での タイヤのより大きいグリップ力と相関していることを経 験は示している)、一方、70℃での衝撃レジリエンス は比較混合物と同一水準であって同一オーダーの転がり

抵抗を与える、ことを明確に示している。驚くべきこと に、ゴム混合物中にポリブタジエンゴムを使用すると、 濡れた状態でのグリップ性(23℃での衝撃レジリエン スから推定) に実質的に影響することなく磨耗挙動が著 しく改善される。GP-PS 1 078 400に記載の硫黄架橋ゴ ムゲルは、強化特性を持っていないことが示されてお り、それ故この用途には適していない。

フロントページの続き

(72)発明者 トマス・シヨル

> ドイツ51469ベルギツシユグラートバツ ハ・アルテビツペルフユルターシユトラー

セ24アー

(72) 発明者

ウルリヒ・アイゼレ ドイツ51375レーフエルクーゼン・アルフ レートークビンーシユトラーセ13

ビンフリート・イエスケ (72) 発明者

ドイツ51399ブルシヤイト・イルラーホフ

32

(72)発明者 ペーター・ベントリング

ドイツ51375レーフエルクーゼン・フラン

ツーマルクーシュトラーセ9

(72)発明者 アドルフ・シユミット ドイッ51061ケルン・ロゲンドルフシユト ラーセ67